# WEST

Help Logout

Main Menu | Search Form | Posting Counts | Show S Numbers | Edit S Numbers

## Search Results - Record(s) 1 through 2 of 2 returned.

1. Document ID: <u>JP 62136230 A</u>

Entry 1 of 2

File: JPAB

Jun 19, 1987

PUB-NO: JP362136230A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 62136230 A

TITLE: TREATMENT OF DRY ETCHING EXHAUST GAS

PUBN-DATE: June 19, 1987

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

KASHIWADA, KUNIO HASUMOTO, TOSHIHARU

MASUMOTO, HIROSHI

WATANABE, OSAMU

NONAKA, MIKIO

INT-CL (IPC): B01D 53/34

ABSTRACT:

PURPOSE: To efficiently perform the treatment of dry etching exhaust gas, by washing the dry etching exhaust gas using F-type gas with an aqueous solution mixture prepared by adding one or more of NH4OH, (NH4)2CO3 and NH4HCO3 to an aqueous sulfite solution.

CONSTITUTION: Dry etching exhaust gas containing F-type gas such as HF, SiF4, COF2, SF4 and acidic gas such as O3, F2 or NOx is washed with an aqueous solution of sulfite such as (NH4)2SO3 to which one or more of NH4OH, (NH4)2CO3 were added. By this method, the F-type gas is removed by the reaction with NH4OH, (NH4)2CO3 or NH4HCO3 and NOX, F2 and O3, etc., are removed by the reaction with sulfite such as (NH4)2SO3.

COPYRIGHT: (C)1987, JPO& Japio

Full | Title | Citation | Front | Review | Classification | Date | Reference | Claims | KMC | Image

2. Document ID: <u>JP 62136230 A</u>, JP 89049532 B

Entry 2 of 2

File: DWPI

Jun 19, 1987

DERWENT-ACC-NO: 1987-209659

DERWENT-WEEK: 198730

COPYRIGHT 2000 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Treatment of dry etching waste gas - by washing with aq. sulphite soln. contg. ammonia or ammonium (bi)carbonate

PRIORITY-DATA:

1985JP-0277363

December 10, 1985

PATENT-FAMILY:

**PUB-NO** 

**PUB-DATE** 

LANGUAGE

**PAGES** 

MAIN-IPC

JP 62136230 A

June 19, 1987

N/A

003

N/A

JP 89049532 B

October 25, 1989

N/A

000

N/A

INT-CL (IPC): B01D 53/34

ABSTRACTED-PUB-NO: JP62136230A

BASIC-ABSTRACT:

The waste gas is washed with the soln. prepd. by adding one or more selected from ammonium carbonate and ammonium bicarbonate to aq. sulphite soln. Pref. the usual washing soln. contains 0.1-2 mol/l (SO3)2-, 0.1-2 mol/l (CO3)2-, and 0.1-1 mol/l NH4OH, and its pH is 7 to 9. In an example, dry etching waste gas: NO2 = 1450 ppm; O3 = 1300 ppm; SiF4 = 6500 ppm; Diluted with N2, Flow rate = 2.51/min; Washing soln.: (NH4)2SO3 = 1 mol/1; (NH4)CO3 = 0.5 mol/1; pH = 8, Flow rate = 5 1/min (counter flow); Packed absorber: Height = 600 cm; Diameter = 150 cm; Off gas: NO2 = 2 ppm; O3 = 5 ppm or less; SiF4 = 1 ppm or less.

ADVANTAGE - The acidic (HF, SiF4, COF2, SF4) or oxidising agents O3, F2, NOx) can be eliminated in one stage washing at ease and low cost.

Full Title Chation Front Review Classification Date Reference Claims KWIC

Term	Documents
JP-62136230-\$	. 0
JP-02136230-A.DWPI,EPAB,JPAB,USPT	2
JP-62136230-\$.DID.	2

**Display 20 Documents** 

including document number 2

Display Format: | REV

Change Format

Main Menu Search Form **Posting Counts** Show S Numbers Edit S Numbers Help Logout

## ⑲ 日本国特許庁(JP)

10 特許出願公開

## ◎ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭62 - 136230

(5) Int Cl. 4

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和62年(1987)6月19日

B 01 D 53/34

134

D - 6816 - 4D

審査請求 未請求 発明の数 1 (全3頁)

会発明の名称

ドライエツチング排ガスの処理方法

②特 願 昭60-277363

浩

**20出 願 昭60(1985)12月10日** 

の発明者 柏田 の発明者 ボーナ 
 邦
 夫
 横浜市瀬谷区南瀬谷 2 - 9 - 9

 寿
 治
 川崎市川崎区桜本 1 - 2 - 20

**砂発・明 者 蓮 本** 

川崎市川崎区桜本1-2-20 昭和電工桜本寮

砂発 明 者 増 本

川崎市川崎区桜本1-2-20 昭和電工桜本寮

**砂発明者 渡辺** 

座間市相模が丘6丁目25番22号

 座間市相模が丘6丁目25番22号

⑪出 願 人 昭和電工株式会社

東京都港区芝大門1丁目13番9号

⑪出 顋 人 株式会社徳田製作所

座間市相模が丘6丁目25番22号

砂代 理 人 弁理士 志賀 正武

明 細 種

### 1. 発明の名称

ドライエッテング排ガスの処理方法

#### 2. 特許請求の範囲

フッ集系ガスを用いるドライエッチング排ガス の処理方法において、ドライエッチング排ガスを 亜硫酸塩水溶液にアンモニア水、炭酸アンモニウム、 重炭酸アンモニウムのうちの1種または2種 以上を加えた混合水溶液で洗浄することを特徴と するドライエッチング排ガスの処理方法。

### 3. 発明の詳細な説明

#### 〔産業上の利用分野〕

本条明は主としてフッ素系ガスを用いるドライエッチング排ガスの処理方法に関する。

#### [ 従来の技術]

近年集積回路の微細化の要求は高まるはかりで そのエッチング工程はドライエッチング化の方向 にあり、半導体業子材料であるP-S1、S1<sub>8</sub>N<sub>4</sub>、 S10<sub>2</sub> のエッチングも、HF、 NH<sub>4</sub>F 等の水溶液 によるウェットエッチングから、フッ森系ガスを 用いるドライエッチングが採用されるようになつ てきた。

ドライエッチングに用いられるフッ素系ガスとしては、 $CF_4$ 、 $C_2F_6$ 、 $C_3F_8$ 、 $CCLF_3$ 、 $CCL_2F_2$ 、 $CCL_3F$ 、 $CBrF_3$ 、 $SF_6$  样があげられ、これらガスは単独改いは二種以上の混合ガスとして用いられたり、さらに $O_2$ 、 $H_2$ 、 $N_2$ 、 $CL_2$  等のガスを添加した混合ガスとして用いられる。ドライエッチングに使用されたこれらのガスは、装置内でブラズマ化されるため化学反応によつて変化し、殆んどの場合種々な毎性ガスおよび安全上問題となるガスを含んで排出される。

これらガスとしては、 $F_2$ 、 $COF_2$ 、HF、 $SiF_4$ 、 $SF_4$ 、NO、 $NO_2$ 、 $O_3$  などがあり、このうち安全上も問題となるガスとしては、ブラスチック材料かよびパラフィン系オイルと反応する $NO_x$ 、 $O_3$ 、 $F_2$  等である。特に $NO_x$ はパラフィン系オイルと反応して明瞭エステル特爆発性化合物を生成する。

しかし、従来上紀排ガスの処理は、水洗浄化よる除去が行なわれているのみで、排ガス成分に適した効果的な処理法は全く検討されていないのが 実情である。

#### [ 祭明が解決しようとする問題点]

そのため、本条明者等は歴式法について鋭電研究を重ねた結果、アルカリ洗浄または水洗浄によっては酸性ガスのみが缺去され、酸化性ガスの効果的な除去が行なわれないが、亜硫酸塩が酸化性ガスの除去に低めて有効なことを知見した。

本 
場別は上記の知見に基づいて開発されたもので、 
退式法によつて酸性ガス 
なよび酸化性ガスを

上紀排ガス成分のうち散性ガス、例えばHF、 $S1F_4$ 、 $COF_2$ 、 $SF_4$ 、SOF 等は站台洗浄散中のアルカリと(1)~(5)に示す反応式に従つて反応除去される。

 $(NII_4)_2CO_3 + 2HF \rightarrow 2 NH_4F + H_2CO_3 \cdots \cdots (1)$   $2(NII_4)_2CO_3 + 3S1F_4 + H_2O \rightarrow 2(NII_4)_2S1F_6 +$   $S1(OII)_4 + 2II_2CO_3 \cdots \cdots (2)$   $4NII_4OI + COF \rightarrow (NII_4)_2CO_3 + 2NII_4F + 2II_2O \cdots (3)$   $SF_4 + (NII_4)_2CO_3 \rightarrow 2NII_4F + SOF_2 + CO_2 \cdots (4)$ 

共に除去するドライエッチング排ガスの処理方法 を提供することを目的とする。

## [問題点を解決するための手段]

本発明は上記の目的を達成するためになされた もので、その翌日は、フッ案系ガスを用いるドラ イエッチング排ガスの処理方法において、ドライ エッチング排ガスを亜硫酸塩水溶液にアンモニア 水、炭酸アンモニウム、 重炭酸アンモニウムのう ちの1 程または2 徳以上を加えた混合水溶液で洗 停するドライエッチング排ガスの処理方法にある。 [ 発明の具体的解成および作用]

以下本発明を詳細に説明する。

本領明の方法においては、洗浄被としてアルカリ水形被と無磷酸水溶液とを協合して用いるが、 半導体工場ではアルカリ金属、アルカリ土頭金属 が忌避されるため、アルカリ酸としてアンモニア 水または炭酸アンモニウムが使用される。また、 亜硫酸塩としては、アルカリ金属、アルカリ土類 金属以外の亜磁酸塩が用いられるが、特に亜硫酸 アンモニウムが好ましい。

 $2(NH_4)_2CO_3 + SOF_2 \rightarrow (NH_4)_2SO_3 + 2NH_4F + 2CO_2 \cdots (5)$ 

また、放化性ガス、例えば  $NO_{K'}$ 、  $F_2$  、  $O_3$  等は亜硫酸アンモニウムと(6)  $\sim$  (8) 化示す式に従つて反応除去される。

次に災傷例を示して木発明の方法を説明する。 [ 災絶例 1 ]

 $CF_4:290ml/min、O_2:240ml/min、$   $N_2:40ml/minを供給しているドライエッチング装置より排出されるガス組成を分析したとこ$ 

ろ、 $NO_2$ : 1450 ppm、 $O_3$ :1300 ppm  $SiF_4$ :6500 ppm であつた。ガスは、 $N_2$  によつて希釈されてかりガス量は、2.52 / min である。

#### [ 医施例 2 ]

 $CF_4:150$  ml/min、 $O_2:15$  ml/Lを供給しているドライエッチング装置より排出されるガス組成を分析したところ、Fe:450 ppm、 $O_3:500$  ppm、SiF:3400 ppm であつた。ガス量は $N_2$  によつて希釈されており2 L/min である。このガスを、径:150 mm、高さ500 mmの充塡塔に導き塔頂より( $NH_4$ ) $_2SO_3:1.5$  moL/L、 $NH_4$  $_2CO_3:0.5$  moL/L、

州:7の水裕液を5  $\ell$   $\ell$  min の速度で供給し、 向流で洗浄したととろ、出口ガス中の $F_2$ : 2 ppm 以下、 $O_3$ : 5 ppm 以下、 $SiF_4$ : 1 ppm 以 下であつた。

#### [ 効果]

以上述べたように本発明の方法は、フッ素系ガスを用いるドライエッチング排ガス中の発性或い は安全上問題となる酸性かよび酸化性ガスを、一 般の洗浄によつて除去することが出来るので、半 導体製造にかける環境汚染を、容易、かつ安価に 防止し得る優れた方法である。

出脑人 昭 和 崔 工 株 式 会 社 株式 会社 德田 製作 所代理人 弁理士 志 賀 正 武